甲醇（CH3OH）是一种有毒、有酒的气味的可燃性液体。甲醇在氧气中不完全燃烧可发生如下的反应：8CH3OH＋nO2＝mCO2＋2CO＋16H2O，若反应生成3.6 g水。

（1）m值是（ ）

A. 6 B. 3 C. 4 D. 5

（2）参加反应的氧气质量是（ ）

A. 4.4克 B. 44克 C. 0.44克 D. 440克

解析：

本题首先考察质量守恒定律的应用，即求算m值时应根据反应前后原子种类和数目不变，由于反应前C原子总数为8，反应后2CO中已有两个C原子，故m应等于6。要想计算参加反应的氧气的质量，还应将n值计算出来，左边氧原子的数目为8 ＋ 2n ，右边氧原子的数目为12 ＋ 2＋ 16，则n＝11。此时再根据方程式计算即可。

答案：（1）A；（2）A